

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2002年11月 8日

出 願 番 号 Application Number: 特願2002-325895

[ST. 10/C]:

[JP2002-325895]

出 顯 人
Applicant(s):

東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社



SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2003年 8月27日



【書類名】

特許願

【整理番号】

P0001803

【あて先】

特許庁長官 太田 信一郎 殿

【国際特許分類】

C10M169/02

C08L 83/04

【発明者】

【住所又は居所】

千葉県市原市千種海岸2番2 東レ・ダウコーニング・

シリコーン株式会社 研究開発本部内

【フリガナ】

フクイ ヒロシ

【氏名】

福井 弘

【特許出願人】

【識別番号】

000110077

【住所又は居所】

東京都千代田区丸の内一丁目1番3号

【氏名又は名称】

東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社

【代表者】

齊藤 圭史郎

【手数料の表示】

【予納台帳番号】

057222

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要



明細書

【発明の名称】

熱伝導性シリコーン組成物

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (A)シリコーンオイルを主剤とし、(B)熱伝導性充填剤を含有する熱伝導性シリコーン組成物であって、前記(A)成分が分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキシ基を有し、前記(B)成分が前記(A)成分により表面処理されていることを特徴とする熱伝導性シリコーン組成物。

【請求項2】 (A)成分が、さらに分子中にケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基を有するシリコーンオイル、さらに分子中にケイ素原子に結合した水素原子を有するシリコーンオイル、これらの混合物、またはこれらのヒドロシリル化反応混合物であることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーン組成物。

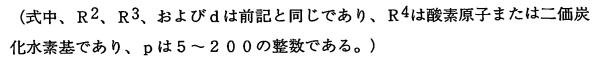
【請求項3】 (A)成分が、(A₁)一般式:

 $[R^{1}_{a}R^{2}_{(3-a)} \, \text{SiO} \, (R^{1}_{b}R^{2}_{(2-b)} \, \text{SiO})_{m} (R^{2}_{2} \, \text{SiO})_{n}]_{c} \, \text{SiR}^{2}_{[4-(c+d)]} \, (\text{OR}^{3}_{3})_{d} \,$

(式中、 R^1 は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基であり、 R^2 は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基であり、 R^3 はアルキル基、アルコキシアルキル基、アルケニル基、またはアシル基であり、 R^3 は R^3 0~3の整数であり、 R^3 1~4の整数であり、 R^3 1~4の整数である。)

で表されるシリコーンオイル、(A2)一般式:

【化1】



で表されるシリコーンオイル、(A3)一般式:

 $[H_eR^2_{(3-e)}SiO(R^2_2SiO)_n]_cSiR^2_{[4-(c+d)]}(OR^3)_d$

(式中、 R^2 、 R^3 、c、d、およびnは前記と同じであり、eは $1\sim3$ の整数である。)

で表されるシリコーンオイル、前記 (A_1) 成分~前記 (A_3) 成分の少なくとも2種の混合物、または前記 (A_1) 成分と前記 (A_3) 成分のヒドロシリル化反応混合物であることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーン組成物。

【請求項4】 (B)成分がアルミナ粉末であることを特徴とする、請求項1 記載の熱伝導性シリコーン組成物。

【請求項 5 】 (B)成分が、 (B_1) 平均粒径が $0.1 \sim 20 \mu$ mである球状の アルミナ粉末、または $(B_2)(B_{21})$ 平均粒径が $5 \sim 50 \mu$ m(但し、 5μ mを含まない。)である球状のアルミナ粉末と (B_{22}) 平均粒径が $0.1 \sim 5 \mu$ mである 球状もしくは不定形状のアルミナ粉末との混合物であることを特徴とする、請求 項 1 記載の熱伝導性シリコーン組成物。

【請求項 6 】 (B_2) 成分が、 (B_{21}) 成分 $30 \sim 90$ 重量% (B_{22}) 成分 $10 \sim 70$ 重量%からなることを特徴とする、請求項 5 記載の熱伝導性シリコーン組成物。

【請求項7】 (B)成分の含有量が、(A)成分100重量部に対して500~3,500重量部であることを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーン組成物。

【請求項8】 (A)成分が、さらに分子中にケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基を有するシリコーンオイル、またはさらに分子中にケイ素原子に結合した水素原子を有するシリコーンオイルであり、さらに(C)前記(A)成分をヒドロシリル化反応により増粘させる成分(但し、分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキシ基を有するシリコーンオイルを除く。)を含有することを特徴とする、請求項1記載の熱伝導性シリコーン組成物。



【請求項9】 (A)成分が、(A₁)一般式:

 $[R_{a}^{1}R_{(3-a)}^{2}] S i O (R_{b}^{1}R_{(2-b)}^{2}) S i O)_{m} (R_{2}^{2}S i O)_{n}]_{c} S i R_{[4-(c+d)]}^{2} (O R_{3})_{d}$

(式中、 R^1 は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基であり、 R^2 は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基であり、 R^3 はアルキル基、アルコキシアルキル基、アルケニル基、またはアシル基であり、 A^3 は A^3 の整数であり、 A^3 0の整数であり、 A^3 0の整数である。)

で表されるシリコーンオイルであることを特徴とする、請求項8記載の熱伝導性シリコーン組成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、熱伝導性シリコーン組成物に関し、詳しくは、高熱伝導性のシリコーン組成物を得るために熱伝導性充填剤を多量に含有しても、取扱作業性が良好である熱伝導性シリコーン組成物に関する。

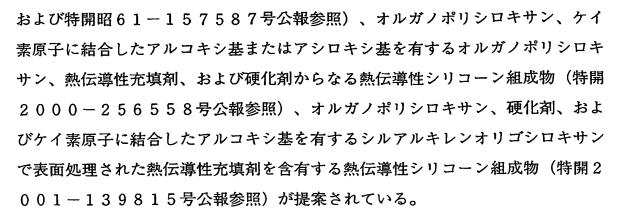
[0002]

【従来の技術】

近年、トランジスター、IC、メモリー素子等の電子部品を登載したプリント 回路基板やハイブリッドICの高密度・高集積化にともなって、これらを効率よ く放熱するために各種の熱伝導性シリコーン組成物が使用されている。このよう な熱伝導性シリコーン組成物としては、熱伝導性シリコーングリース、熱伝導性 シリコーンゲル組成物、熱伝導性シリコーンゴム組成物が知られている。

[0003]

このような熱伝導性シリコーン組成物としては、例えば、シリコーンオイルを 主剤とし、酸化亜鉛やアルミナ粉末等の無機充填剤を含有する熱伝導性シリコー ン組成物(特開昭50-105573号公報、特開昭51-55870号公報、



[0004]

しかし、このような熱伝導性シリコーン組成物において、熱伝導性充填剤を高 充填しようとした場合、得られる組成物の粘度が急激に上昇して取扱作業性が著 しく低下するという問題があった。

[0005]

【発明が解決しようとする課題】

本発明者は上記の課題について鋭意検討した結果、本発明に達した。

すなわち、本発明の目的は、高熱伝導性のシリコーン組成物を得るために熱伝 導性充填剤を多量に含有しても、取扱作業性が良好である熱伝導性シリコーン組 成物を提供することにある。

[0006]

【課題を解決するための手段】

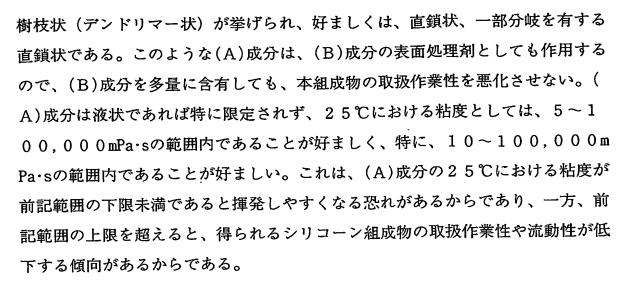
本発明は、(A)シリコーンオイルを主剤とし、(B)熱伝導性充填剤を含有する 熱伝導性シリコーン組成物であって、前記(A)成分が分子中にケイ素原子に結合 したアルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキ シ基を有し、前記(B)成分が前記(A)成分により表面処理されていることを特徴 とする熱伝導性シリコーン組成物に関する。

[0007]

【発明の実施の形態】

本発明の熱伝導性シリコーン組成物を詳細に説明する。

(A)成分は本組成物の主剤であり、分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ 基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキシ基を有するシ リコーンオイルである。このアルコキシ基としては、メトキシ基、エトキシ基、 プロポキシ基が例示される。また、このアルコキシアルコキシ基としては、メト キシエトキシ基、エトキシエトキシ基、メトキシプロポキシ基が例示される。ま た、このアルケノキシ基としては、ビニロキシ基、プロペノキシ基、イソプロペ ノキシ基、1-エチルー2-メチルビニルオキシ基が例示される。また、このア シロキシ基としては、アセトキシ基、オクタノイルオキシ基が例示される。また 、(A)成分は分子中にケイ素原子に結合した水素原子および/または脂肪族不飽 和結合を有する一価炭化水素基を有していてもよい。この脂肪族不飽和結合を有 する一価炭化水素基としては、ビニル基、アリル基、ブテニル基、ヘキセニル基 、デセニル基、ウンデセニル基、ドデセニル基、トリデセニル基、テトラデセニ ル基、ペンタデセニル基、ヘキサデセニル基、ヘプタデセニル基、オクタデセニ ル基、ノナデセニル基、エイコセニル基等の直鎖状アルケニル基;イソプロペニ ル基、2-メチル-2-プロペニル基、2-メチル-10-ウンデセニル基等の 分岐鎖状アルケニル基;ビニルシクロヘキシル基、ビニルシクロドデシル基等の 脂肪族不飽和結合を有する環状アルキル基;ビニルフェニル基等の脂肪族不飽和 結合を有するアリール基;ビニルベンジル基、ビニルフェネチル基等の脂肪族不 飽和結合を有するアラルキル基が例示される。また、(A)成分中のその他のケイ 素原子に結合した基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペ ンチル基、ヘキシル基、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデ シル基、ドデシル基、トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基、ヘキサ デシル基、ヘプタデシル基、オクタデシル基、ノナデシル基、エイコシル基等の 直鎖状アルキル基;イソプロピル基、ターシャリーブチル基、イソブチル基、2 ーメチルウンデシル基、1-ヘキシルヘプチル基等の分岐鎖状アルキル基;シク ロペンチル基、シクロヘキシル基、シクロドデシル基等の環状アルキル基;フェ ニル基、トリル基、キシリル基等のアリール基;ベンジル基、フェネチル基、2 -(2,4,6-1) メチルフェニル)プロピル基等のアラルキル基;3,3,3-1リフルオロプロピル基、3-クロロプロピル基等のハロゲン化アルキル基等の脂 肪族不飽和結合を有さない―価炭化水素基が例示される。このような(A)成分の 分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、分岐鎖状、一部分岐を有する直鎖状、



[0008]

本組成物において、(A)成分は1種もしくは2種以上の混合物であってもよく、また(A)成分が、さらに分子中にケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基を有するシリコーンオイル、またはさらに分子中にケイ素原子に結合した水素原子を有するシリコーンオイルである場合には、これらの混合物、あるいはこれらのヒドロシリル化反応混合物であってもよい。このヒドロシリル化反応混合物を調製する際に使用するヒドロシリル化反応用触媒としては、例えば、塩化白金酸、塩化白金酸のアルコール溶液、白金のオレフィン錯体、白金のアルケニルシロキサン錯体、白金のカルボニル錯体等の白金系触媒が挙げられる。

[0009]

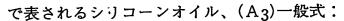
このような(A)成分として具体的には、 (A_1) 一般式:

 $\begin{array}{l} [\,{\rm R}^{\,1}{}_{a}{\rm R}^{\,2}{}_{(3-a)}\,{\rm S}\,{\rm i}\,{\rm O}\,({\rm R}^{\,1}{}_{b}{\rm R}^{\,2}{}_{(2-b)}\,{\rm S}\,{\rm i}\,{\rm O})_{m}({\rm R}^{\,2}{}_{2}\,{\rm S}\,{\rm i}\,{\rm O})_{n}]_{c}\,{\rm S}\,{\rm i}\,{\rm R}^{\,2}{}_{[4-(c+d)]}\,({\rm O}\,{\rm R}^{\,3})_{d} \\ \end{array}$

で表されるシリコーンオイル、 (A_2) 一般式:

【化2】

$$R^{2}$$
 $Si-O$ $Si-O$ $Si-R^{4}$ SiR^{2} $Si-O$ $Si-R^{4}$ SiR^{2} $Si-O$ $Si-O$



 $[H_eR^2_{(3-e)}SiO(R^2_2SiO)_n]_cSiR^2_{[4-(c+d)]}(OR^3)_d$

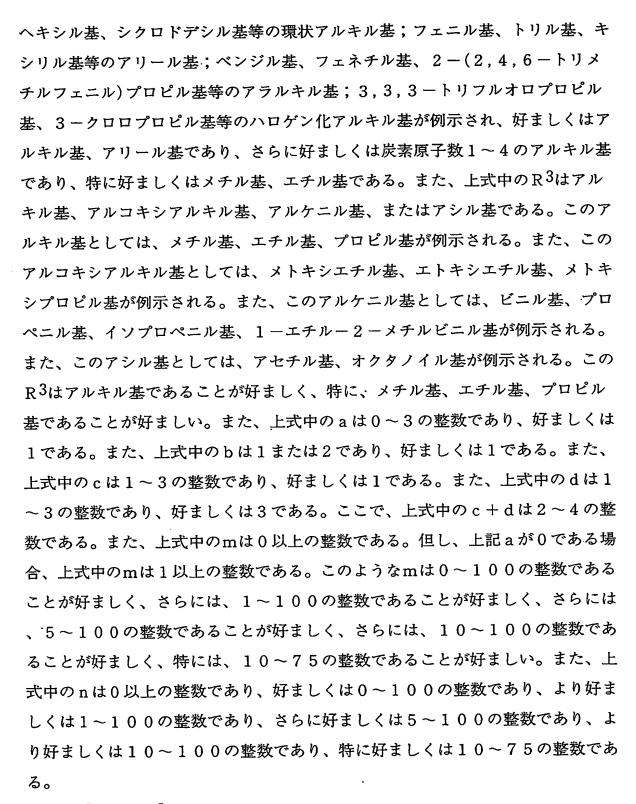
で表されるシリコーンオイル、前記 (A_1) 成分~前記 (A_3) 成分の少なくとも2種の混合物、または前記 (A_1) 成分と前記 (A_3) 成分のヒドロシリル化反応混合物が例示される。

[0010]

(A₁)成分のシリコーンオイルは、一般式:

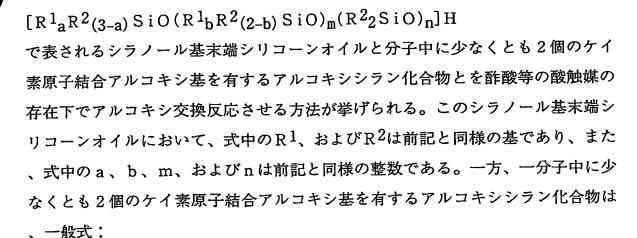
 $[R_{a}^{1}R_{(3-a)}^{2}SiO(R_{b}^{1}R_{(2-b)}^{2}SiO)_{m}(R_{2}^{2}SiO)_{n}]_{c}SiR_{[4-(c+d)]}^{2}(OR_{3})_{d}$

で表される。上式中、Rlは同種または異種の脂肪族不飽和結合を有する一価炭 化水素基であり、具体的には、ビニル基、アリル基、ブテニル基、ヘキセニル基 、デセニル基、ウンデセニル基、ドデセニル基、トリデセニル基、テトラデセニ ル基、ペンタデセニル基、ヘキサデセニル基、ヘプタデセニル基、オクタデセニ ル基、ノナデセニル基、エイコセニル基等の直鎖状アルケニル基;イソプロペニ ル基、2-メチル-2-プロペニル基、2-メチル-10-ウンデセニル基等の 分岐鎖状アルケニル基;ビニルシクロヘキシル基、ビニルシクロドデシル基等の 脂肪族不飽和結合を有する環状アルキル基;ビニルフェニル基等の脂肪族不飽和 結合を有するアリール基;ビニルベンジル基、ビニルフェネチル基等の脂肪族不 飽和結合を有するアラルキル基等の脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基が 例示され、好ましくは直鎖状アルケニル基であり、特に好ましくはビニル基、ア リル基、ヘキセニル基である。 R^1 中の脂肪族不飽和結合の位置は限定されない が、結合するケイ素原子より遠い位置であることが好ましい。また、上式中のR 2は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基であり、具体 的には、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、ペンチル基、ヘキシル基 、ヘプチル基、オクチル基、ノニル基、デシル基、ウンデシル基、ドデシル基、 トリデシル基、テトラデシル基、ペンタデシル基、ヘキサデシル基、ヘプタデシ ル基、オクタデシル基、ノナデシル基、エイコシル基等の直鎖状アルキル基;イ ソプロピル基、ターシャリーブチル基、イソブチル基、2ーメチルウンデシル基 、1-ヘキシルヘプチル基等の分岐鎖状アルキル基;シクロペンチル基、シクロ



[0011]

このような (A_1) 成分のシリコーンオイルを調製する方法としては、例えば、 一般式:



 $R^{2}_{(4-f)}$ S i (O R³)_f

で表される。このアルコキシシラン化合物において、式中の R^2 、および R^3 は前記と同様の基である。また、式中のfは2~4の整数であり、好ましくは4である。このようなアルコキシシラン化合物としては、例えば、ジメトキシジメチルシラン、ジメトキシジエチルシラン、ジエトキシジメチルシラン、ジェトキシジアルキルシラン等のジアルコキシジアルキルシラン化合物;トリメトキシメチルシラン、トリメトキシオールシラン、トリメトキシアルキルシラン、トリエトキシスチルシラン、トリエトキシスチルシラン、トリエトキシアルキルシラン、テトラプロポキシシランといる物;テトラメトキシシラン、テトラエトキシシラン、テトラプロポキシシラン等のテトラアルコキシシラン化合物が挙げられる。また、酸触媒としては、例えば、酢酸、プロピオン酸等の脂肪酸が挙げられる。

[0012]

このような (A_1) 成分としては、次のようなシリコーンオイルが例示される。

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_5Si(OCH_3)_3$

 $(CH_2=CHCH_2)(CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_5Si(0CH_3)_3$

(CH₂=CHCH₂CH₂CH₂CH₂CH₂) (CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₅Si (OCH₃)₃

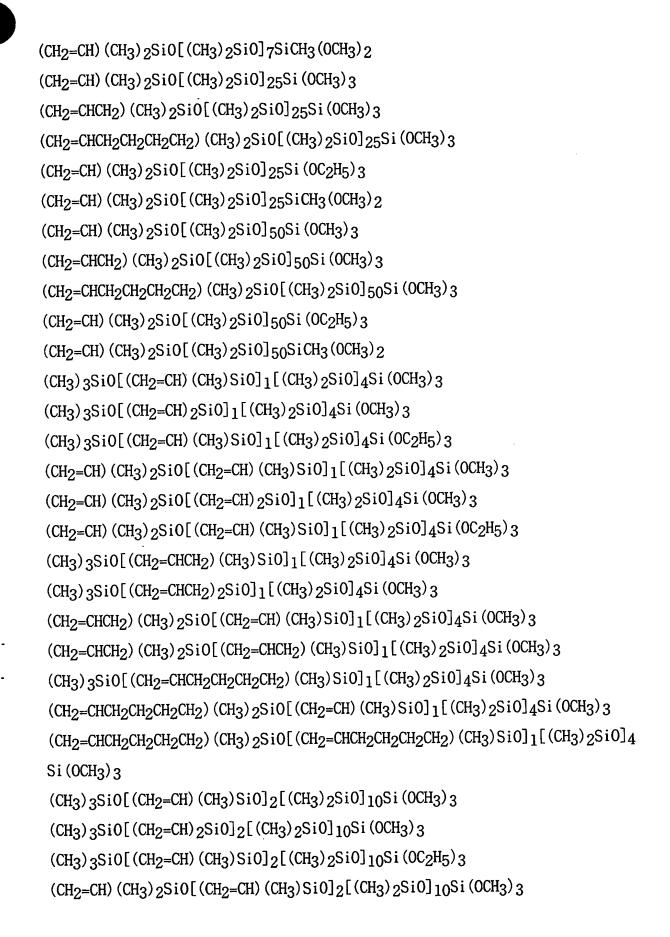
 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_7Si(OCH_3)_3$

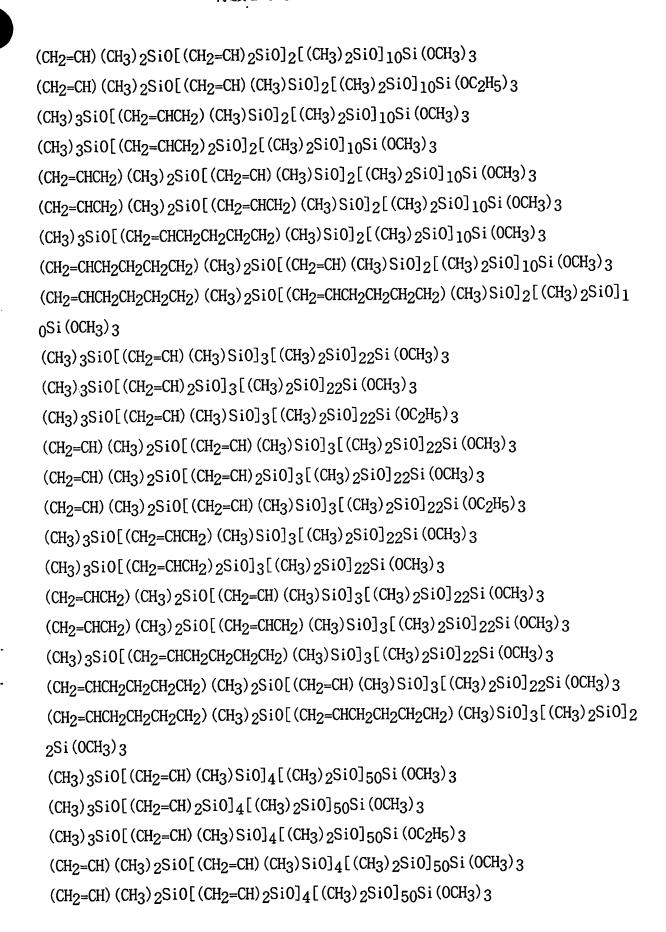
 $(CH_2=CH) (CH_3)_2SiO[(CH_3)_2SiO]_7Si(OC_2H_5)_3$

 $(CH_2=CHCH_2)(CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_7Si(0CH_3)_3$

 $(\text{CH}_2\text{=CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \; (\text{CH}_3) \, {}_2\text{SiO}[\; (\text{CH}_3) \, {}_2\text{SiO}] \, {}_7\text{Si} \; (\text{OCH}_3) \, {}_3$

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2SiO[(CH_3)_2SiO]_7SiCH_3(OCH_3)_2$





 $\begin{array}{l} (\text{CH}_2=\text{CH}) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CH}) \ (\text{CH}_3) \ _5 \text{io}]_4[\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OC}_2 \text{H}_5) \ _3 \\ (\text{CH}_3) \ _3 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _5 \text{io}]_4[\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_3) \ _3 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2) \ _2 \text{Sio}]_4[\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CH}) \ (\text{CH}_3) \ _3 \text{Sio}]_4[\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CH}) \ (\text{CH}_3) \ _3 \text{Sio}]_4[\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _3 \text{Sio}]_4[\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}[\ (\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{Sio}]_5 \text{oSio}]_5 \\ \text{oSi} \ (\text{OCH}_3) \ _3 \\ \end{array}$

[0013]

また、 (A_2) 成分のシリコーンオイルは、一般式:

【化3】

$$R^{2}$$
 R^{2} R^{2}

 pが前記範囲の下限未満であると、熱伝導性のシリコーン組成物を得るために(B)成分を多量に含有させることができなくなる傾向があるからであり、一方、前記範囲の上限を超えると、(B)成分の表面に拘束される分子体積が増えすぎて、(B)成分を多量に含有させることができなくなる傾向があるからである。特に、本組成物中の(B)成分の含有量を80容積%以上のような極めて高い含有量にすると、(B)成分の粒子間距離が平均的に短くなるために、この傾向は顕著である。また、上式中のdは1~3の整数であり、好ましくは3である。

[0014]

このような(A2)成分のシリコーンオイルとしては、例えば、

【化4】

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3

【化5】

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_3 \\ \hline \\ CH_3 - Si - O + Si - O - Si - O - Si(OCH_3)_3 \\ \hline \\ CH_3 & CH_3 \end{array}$$

【化6】

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3

【化7】

$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_4
 CH_4
 CH_3
 CH_3
 CH_4
 CH_3
 CH_3



$$CH_3$$
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_4
 CH_3
 CH_4
 CH_3
 CH_3
 CH_3
 CH_4
 CH_3
 CH_3

【化9】

【化10】

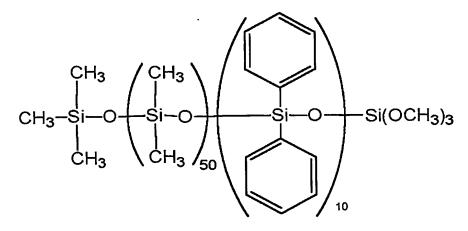
$$CH_3$$
 CH_3 CH_3

【化11】

$$CH_3 - Si - O + Si$$



【化12】



が挙げられる。

[0015]

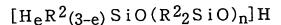
また、(A3)成分のシリコーンオイルは、一般式:

 $[H_eR^2_{(3-e)}SiO(R^2_2SiO)_n]_cSiR^2_{[4-(c+d)]}(OR^3)_d$

で表される。上式中のR²は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有さない一個炭化水素基であり、前記と同様の基が例示され、好ましくはアルキル基、アリール基であり、さらに好ましくは炭素原子数 $1\sim4$ のアルキル基であり、特に好ましくはメチル基、エチル基である。また、上式中のR³はアルキル基、アルコキシアルキル基、アルケニル基、またはアシル基であり、前記と同様の基が例示され、好ましくはアルキル基であり、特に好ましくはメチル基、エチル基、プロピル基である。また、上式中のeは $1\sim3$ の整数であり、好ましくは1である。また、上式中のdは $1\sim3$ の整数であり、好ましくは1である。また、上式中のdは $1\sim3$ の整数であり、好ましくは3である。ここで、上式中のc+dは $2\sim4$ の整数であり、より好ましくは $1\sim1$ 0の整数であり、好ましくは $0\sim1$ 00の整数であり、より好ましくは $1\sim1$ 0の整数であり、特に好ましくは $1\sim1$ 0の整数であり、より好ましくは $1\sim1$ 0の整数であり、特に好ましくは $1\sim1$ 0の整数であり、より好ましくは $1\sim1$ 00の整数であり、特に好ましくは $1\sim1$ 5の整数である。

[0016]

このような (A_3) 成分のシリコーンオイルを調製する方法としては、例えば、一般式:



で表されるシラノール基末端シリコーンオイルと一分子中に少なくとも2個のケイ素原子結合アルコキシ基を有するアルコキシシラン化合物とを酢酸等の酸触媒の存在下でアルコキシ交換反応させる方法が挙げられる。このシラノール末端シリコーンオイルにおいて、式中のR²は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基であり、前記と同様の基が例示される。また、上式中のeは1~3の整数であり、好ましくは1である。また、上式中のnは0以上の整数であり、好ましくは0~100の整数であり、より好ましくは1~100の整数であり、さらに好ましくは5~100の整数であり、より好ましくは10~100を数であり、特に好ましくは10~75の整数である。一方、一分子中に少なくとも2個のケイ素原子結合アルコキシ基を有するアルコキシシラン化合物は、一般式:

$R^{2}_{(4-f)} Si(OR^{3})_{f}$

で表される。このアルコキシシラン化合物において、式中のR²は同種または異種の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基であり、前記と同様の基が例示される。また、上式中のR³はアルキル基、アルコキシアルキル基、アルケニル基、またはアシル基であり、前記と同様の基が例示される。また、上式中のfは2~4の整数であり、好ましくは4である。このようなアルコキシシラン化合物としては、例えば、ジメトキシジメチルシラン、ジメトキシジエチルシラン、ジェトキシジメチルシラン、ジェトキシジスチルシラン、シェトキシジスチルシラン、トリメトキシエチルシラン、トリメトキシアルキルシラン、トリエトキシメチルシラン、トリエトキシスチルシラン、トリエトキシスチルシラン、トリエトキシスチルシラン、テトラエトキシシラン、テトラプロポキシシラン等のテトラアルコキシシラン化合物が挙げられる。また、酸触媒としては、例えば、酢酸、プロピオン酸等の脂肪酸が挙げられる。

[0017]

このような (A_3) 成分としては、次のようなシリコーンオイルが例示される。 $H(CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_5Si(OCH_3)_3$

H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₅Si(0C₂H₅)₃ H(C₂H₅)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₅Si(0CH₃)₃ $H(C_6H_{13})_2SiO[(CH_3)_2SiO]_5Si(OCH_3)_3$ H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₁₀Si(0CH₃)₃ H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₂₅Si(OCH₃)₃ $H(CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_25Si(OC_2H_5)_3$ H(C₂H₅)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₂₅Si(0CH₃)₃ $H(CH_3)(C_2H_5)SiO[(CH_3)_2SiO]_{25}Si(OCH_3)_3$ $H(C_6H_{13})_2Si0[(CH_3)_2Si0]_{25}Si(0CH_3)_3$ H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₅₀Si(0CH₃)₃ $H(CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(0C_2H_5)_3$ $H(C_2H_5)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(OCH_3)_3$ H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₇₅Si(0CH₃)₃ H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₁₀₀Si(OCH₃)₃ H(CH₃) (C₂H₅)SiO[(CH₃)₂SiO]₁₀₀Si (OCH₃)₃ H(C₂H₅)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₁₀₀Si(0C₂H₅)₃ H(C₆H₁₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₁₀₀Si(OCH₃)₃ H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₁₂₀Si(OCH₃)₃

[0018]

本組成物において、(A)成分は、前記 (A_1) 成分~前記 (A_3) 成分の1種もしくは少なくとも2種の混合物、あるいは前記 (A_1) 成分と前記 (A_3) 成分のヒドロシリル化反応混合物であってもよい。このヒドロシリル化反応混合物を調製する際に使用するヒドロシリル化反応用触媒としては、前記と同様の白金系触媒が挙げられる。

[0019]

(B)成分は本組成物に熱伝導性を付与するための熱伝導性充填剤であり、前記 (A)成分により表面処理されていることを特徴とする。このような(B)成分の熱 伝導性充填剤としては、例えば、アルミニウム粉末、銅粉末、ニッケル粉末等の 金属系粉末;アルミナ粉末、酸化マグネシウム粉末、酸化ベリリウム粉末、酸化

クロム粉末、酸化チタン粉末等の金属酸化物系粉末;窒化ホウ素粉末、窒化アルミニウム粉末等の金属窒化物系粉末;炭化ホウ素粉末、炭化チタン粉末、炭化珪素粉末等の金属炭化物系粉末;Fe-Si合金、Fe-Al合金、Fe-Si-Al合金、Fe-Si-Cr合金、Fe-Ni合金、Fe-Ni-Co合金、Fe-Ni-Mo合金、Fe-Co合金、Fe-Si-Al-Cr合金、Fe-Si-B合金、Fe-Si-C o-B合金等の軟磁性合金粉;Mn-Znフェライト、Mn-Mg-Znフェライト、Mg-Cu-Znフェライト、Ni-Znフェライト、Ni-Cu-Znフェライト、Cu-Znフェライト、およびこれらの2種以上の混合物が挙げられる。

[0020]

また、(B)成分の形状としては、例えば、球状、針状、円盤状、棒状、扁平形状、不定形状が挙げられる。本組成物に電気絶縁性が要求される場合には、(B)成分は、金属酸化物系粉末、金属窒化物系粉末、金属炭化物系粉末であることが好ましく、特に、アルミナ粉末であることが好ましい。(B)成分の平均粒径は限定されないが、 $0.1\sim100\mu$ mの範囲内であることが好ましく、特に、 $0.1\sim50\mu$ mの範囲内であることが好ましい。また、(B)成分は、(B1)平均粒径が $0.1\sim20\mu$ mである球状のアルミナ粉末、あるいは(B2)(B21)平均粒径が $5\sim50\mu$ m(但し、 5μ mを含まない。)である球状のアルミナ粉末と(B22)平均粒径が $0.1\sim5\mu$ mである球状もしくは不定形状のアルミナ粉末との混合物であることが好ましい。(B2)成分の含有量は $30\sim90$ 0重量%であり、(B22)成分の含有量は $10\sim70$ 10重量%であることが好ましい

[0021]

本組成物において、(B)成分の含有量は限定されないが、良好な熱伝導性を有するシリコーン組成物を形成するためには、容積%については、本組成物中の少なくとも30容積%であることが好ましく、さらに、30~90容積%の範囲内であることが好ましく、さらに、60~90容積%の範囲内であることが好ましく、特に、80~90容積%の範囲内であることが好ましい。同様に、良好な熱伝導性を有するシリコーン組成物を形成するためには、(B)成分の含有量は、重

量%については、本組成物中の少なくとも50重量%であることが好ましく、さらに、 $70\sim98$ 重量%の範囲内であることが好ましく、特に、 $90\sim97$ 重量%の範囲内であることが好ましい。(B)成分の含有量として、具体的には、(A)成分100重量部に対して $500\sim3$, 500重量部の範囲内であることが好ましく、さらに、 $500\sim2$, 500重量部の範囲内であることが好ましく、特に、 $800\sim2$, 500重量部の範囲内であることが好ましく、特に、 $800\sim2$, 500重量部の範囲内であることが好ましい。これは、(B)成分の含有量が前記範囲の下限未満であると、得られるシリコーン組成物の熱伝導性が不十分となる傾向があるからであり、一方、前記範囲の上限を超えると、得られるシリコーン組成物の粘度が高くなりすぎて、得られるシリコーン組成物中に(B)成分を均一に分散できなかったり、その取扱作業性が著しく低下する傾向があるからである。

[0022]

本組成物では、上記(B)成分の熱伝導性充填剤を多量に含有しても、取扱作業性が良好である熱伝導性シリコーン組成物を得るために、一般式: $R^4_{(4-\sigma)}$ S i (O R^3) $_\sigma$

(式中、R⁴は一価炭化水素基であり、R³はアルキル基、アルケニル基、またはアシル基であり、gは1~3の整数である。)で表されるシラン化合物を添加してもよい。このシラン化合物において、式中のR⁴は一価炭化水素基であり、前記の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基、および前記の脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基が例示される。また、式中のR³はアルキル基、アルコキシアルキル基、アルケニル基、またはアシル基であり、前記と同様の基が例示される。また、式中のgは1~3の整数であり、好ましくは2、3である。このようなシラン化合物としては、メチルトリメトキシシラン、ジメチルジメトキシシラン、エチルトリメトキシシラン、オクチルトリメトキシシラン、ノニルトリメトキシシラン、デシルトリメトキシシラン、ビニルトリメトキシシラン、フェニルトリメトキシシラン、メチルトリエトキシシラン等のアルコキシラン;メチルトリイソプロペノキシシラン等のアルケノキシシラン;メチルトリアセトキシシラン等のアシロキシシランが例示される。



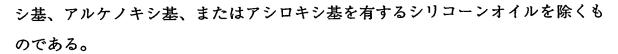
本組成物において、上記のシラン化合物の含有量は限定されず、上記(A)成分と共に(B)成分の表面を処理して、得られる熱伝導性シリコーン組成物中への分散性を向上できる量であればよく、具体的には、(B)成分100重量部に対して0.001~10重量部の範囲内であることが好ましく、特に、(B)成分100重量部に対して0.001~5重量部の範囲内であることが好ましい。これは、上記のシラン化合物の含有量が前記範囲の下限未満であると、(B)成分を多量に含有した場合に、得られるシリコーン組成物の貯蔵中に(B)成分が沈降分離したり、ちょう度が著しく低下する傾向があるからであり、一方、前記範囲の上限を超えると、得られるシリコーン組成物の物理的特性が低下する傾向があるからである。

[0024]

本組成物を調製する方法は限定されず、例えば、①(A)成分に必要に応じて上記のシラン化合物を添加し、これに(B)成分を混合して調製する方法、②(A)成分と(B)成分を混合し、必要に応じて上記のシラン化合物を混合して調製する方法、③上記のシラン化合物と(B)成分を混合した後、(A)成分を混合して調製する方法が挙げられ、特に①の方法であることが好ましい。このように本組成物中に(A)成分、あるいは(A)成分と上記のシラン化合物は(B)成分の表面を処理した状態で含有されているか、または本組成物中に単に含有されていてもよい。また、(B)成分を(A)成分、あるいは(A)成分と上記のシラン化合物により処理する際、その処理を促進するために、加熱したり、あるいは酢酸、リン酸などの酸性物質や、トリアルキルアミン、4級アンモニウム塩類、アンモニアガス、炭酸アンモニウムなどの塩基性物質を併用してもよい。

[0025]

また、(A)成分が、さらに分子中にケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基を有するシリコーンオイル、またはさらに分子中にケイ素原子に結合した水素原子を有するシリコーンオイルであり、さらに(C)前記(A)成分をヒドロシリル化反応により増粘させる成分を含有してもよい。但し、この(C)成分は、分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ基、アルコキシアルコキ



[0026]

(A)成分が前記(A₁)成分である場合、(C)成分はケイ素原子に結合した水素原子を一分子中に少なくとも1個有するシリコーンオイル(但し、分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキシ基を有するシリコーンオイルを除く。)と白金系触媒からなるものであることが好ましく、また、(A)成分が前記(A₃)成分である場合、(C)成分はケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基を一分子中に少なくとも1個有するシリコーンオイル(但し、分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキシ基を有するシリコーンオイルを除く。)と白金系触媒からなるものであることが好ましい。

[0027]

(C)成分中のケイ素原子に結合した水素原子を一分子中に少なくとも1個有するシリコーンオイルにおいて、水素原子以外のケイ素原子結合に結合している基としては、前記の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基が基が例示され、好ましくはアルキル基、アリール基であり、さらに好ましくは炭素原子数1~4のアルキル基であり、特に好ましくはメチル基、エチル基である。このシリコーンオイルの25℃における粘度は限定されないが、1~100,000mPa·sの範囲内であることが好ましく、特に、1~5,000mPa·sの範囲内であることが好ましい。このシリコーンオイルの分子構造は限定されず、例えば、直鎖状、分岐鎖状、一部分岐を有する直鎖状、環状、樹枝状(デンドリマー状)が挙げられる。このシリコーンオイルとしては、例えば、これらの分子構造を有する単一重合体、これらの分子構造からなる共重合体、またはこれらの混合物が挙げられる。

[0028]

このようなシリコーンオイルとしては、例えば、分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサンコポリマー、

分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサンコポリマー、式: $(CH_3)_3SiO_{1/2}$ で表されるシロキサン単位と式: $(CH_3)_2HSiO_{1/2}$ で表されるシロキサン単位と式: $SiO_{4/2}$ で表されるシロキサン単位からなるオルガノシロキサンコポリマー、およびこれらの2種以上の混合物が挙げられる。

[0029]

本組成物において、このシリコーンオイルの含有量は、 (A_1) 成分を増粘するに十分な量であり、具体的には、 (A_1) 成分中のケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基1 モルに対して、本成分中のケイ素原子に結合した水素原子が $0.1\sim1$ 0 モルの範囲内となる量であることが好ましく、さらに、 $0.1\sim5$ モルの範囲内となる量であることが好ましく、特に、 $0.1\sim3$. 0 モルの範囲内となる量であることが好ましく。 つ.1 ~3 のモルの範囲内となる量であることが好ましい。これは本成分の含有量が前記範囲の下限未満となる量であると、 (A_1) 成分を十分に増粘できなくなる傾向があるからであり、一方、前記範囲の上限を超えても (A_1) 成分を十分に増粘できなくなる傾向があるからである。

[0030]

また、(C)成分中のケイ素原子に結合した脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基を一分子中に少なくとも1個有するシリコーンオイルにおいて、脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基としては、前記と同様の基が例示され、好ましくは直鎖状アルケニル基であり、特に好ましくはビニル基、アリル基、またはヘキセニル基である。また、脂肪族不飽和結合を有する一価炭化水素基以外のケイ素原子結合に結合している基としては、前記の脂肪族不飽和結合を有さない一価炭化水素基が想が例示され、好ましくはアルキル基、アリール基であり、さらに好ましくは炭素原子数1~4のアルキル基であり、特に好ましくはメチル基、エチル基である。このシリコーンオイルの25℃における粘度は限定されないが、20~100,000mPa·sの範囲内であることが好ましく、さらに、50~50,000mPa·sの範囲内であることが好ましく、さらに、50~50,000mPa·sの範囲内であることが好ましく、さらに、50~50,000mPa·sの範囲内であることが好ましく、さらに、50~50,000mPa·sの範囲内であることが好ましく、特に、100~50,000mPa·sの範囲内であることが好ましい。このシリコーンオイルの分子構造は限定されず、例えば、

直鎖状、分岐鎖状、一部分岐を有する直鎖状、環状、樹枝状(デンドリマー状)が挙げられる。このシリコーンオイルとしては、例えば、これらの分子構造を有する単一重合体、これらの分子構造からなる共重合体、またはこれらの混合物が挙げられる。

[0031]

このようなシリコーンオイルとしては、例えば、分子鎖両末端ジメチルビニル シロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端メチルフェニルビニルシ ロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基 封鎖ジメチルシロキサン・メチルフェニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端 ジメチルビニルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルビニルシロキサンコ ポリマー、分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチル ビニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端ジメチルビニルシロキシ基封鎖メチ ル(3,3,3ートリフルオロプロピル)ポリシロキサン、分子鎖両末端シラノール 基封鎖ジメチルシロキサン・メチルビニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端 シラノール基封鎖ジメチルシロキサン・メチルビニルシロキサン・メチルフェニ ルシロキサンコポリマー、式:(CH3)3SiO1/2で表されるシロキサン単位と式 :(CH₃)₂(CH₂=CH)SiO_{1/2}で表されるシロキサン単位と式:CH₃SiO₃ /2で表されるシロキサン単位と式:(CH3)2SiO2/2で表されるシロキサン単位 からなるオルガノシロキサンコポリマー、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチ ルポリシロキサン、分子鎖両末端シラノール基封鎖ジメチルシロキサン・メチル フェニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端トリメトキシシロキシ基封鎖ジメ チルポリシロキサン、分子鎖両末端トリメトキシシリル基封鎖ジメチルシロキサ ン・メチルフェニルシロキサンコポリマー、分子鎖両末端メチルジメトキシシロ キシ基封鎖ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端トリエトキシシロキシ基封鎖 ジメチルポリシロキサン、分子鎖両末端トリメトキシシリルエチル基封鎖ジメチ ルポリシロキサン、およびこれらの2種以上の混合物が挙げられる。

[0032]

本組成物において、このシリコーンオイルの含有量は、(A₃)成分を増粘する に十分な量であり、具体的には、本成分中のケイ素原子に結合した脂肪族不飽和 結合を有する一価炭化水素基1モルに対して、 (A_3) 成分中のケイ素原子に結合した水素原子が $0.1\sim1$ 0モルの範囲内となる量であることが好ましく、さらに、 $0.1\sim5$ モルの範囲内となる量であることが好ましく、特に、 $0.1\sim3$.0モルの範囲内となる量であることが好ましい。これは本成分の含有量が前記範囲の下限未満となる量であると、 (A_3) 成分を十分に増粘できなくなる傾向があるからで、一方、前記範囲の上限を超えても (A_3) 成分を十分に増粘できなくなる傾向があるからである。

[0033]

また、(C)成分中の白金系触媒は (A_1) 成分あるいは (A_3) 成分のヒドロシリル化反応による増粘を促進するための触媒であり、例えば、塩化白金酸、塩化白金酸のアルコール溶液、白金のオレフィン錯体、白金のアルケニルシロキサン錯体、白金のカルボニル錯体が挙げられる。

[0034]

本組成物において、白金系触媒の含有量は、 (A_1) 成分あるいは (A_3) 成分のヒドロシリル化反応による増粘を促進する量であり、具体的には、本組成物において、本成分中の白金金属が重量単位で $0.01\sim1,000$ ppmの範囲内となる量であることが好ましく、特に、 $0.1\sim500$ ppmの範囲内となる量であることが好ましい。これは、本成分の含有量が上記範囲の下限未満であると、 (A_1) 成分あるいは (A_3) 成分のヒドロシリル化反応による増粘を促進できなくなる傾向があるからであり、一方、上記範囲の上限を超える量を含有しても (A_1) 成分あるいは (A_3) 成分のヒドロシリル化反応による増粘を顕著に促進できないからである。

[0035]

さらに、本組成物は、本発明の目的を損なわない限り、その他任意の成分として、例えば、ヒュームドシリカ、沈降性シリカ、ヒュームド酸化チタン等の充填剤、この充填剤の表面を有機ケイ素化合物により疎水化処理した充填剤を含有しても良い。

[0036]

【実施例】

本発明の熱伝導性シリコーン組成物を実施例により詳細に説明する。なお、実施例中の物性は25℃における値である。また、熱伝導性シリコーン組成物のちょう度、熱伝導率を次のようにして測定した。

[熱伝導性シリコーン組成物のちょう度]

熱伝導性シリコーン組成物の1/4ちょう度をJIS K 2220に規定の方法にて測定した。なお、ちょう度の値が大きいということは、熱伝導性シリコーン組成物の可塑性が大きく、取扱性が優れることを意味する。

[熱伝導性シリコーン組成物の熱伝導率]

熱伝導性シリコーン組成物をポリ塩化ビリニデンフィルムで包み、この熱伝導率をJIS R 2616に規定の熱線法に従って、京都電子工業株式会社製の迅速熱伝導率計 QTM-500により測定した。

[0037]

[実施例1]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 10μ mである球状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は 110であり、熱伝導率は 5.5 W/m·Kであった。

[0038]

[実施例2]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(\text{CH}_2\text{=CH}) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{SiO} [\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{SiO}] \ _2 \text{9Si} \ (\text{OCH}_3) \ _3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 10 μ mである球状アルミナ粉末 9 5 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8 2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は 1 3 5 であり、熱伝導率は 5.5 W/m·Kであった。

[0039]

[実施例3]

混合装置に、粘度85mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{88}Si(0CH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル5.0重量部、平均粒径が10μmである球状アルミナ粉末95重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が82.8容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は130であり、熱伝導率は5.5 W/m·Kであった。

[0040]

[実施例4]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ m である真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ m である不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4 5ょう度は 1.3 であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0041]

[実施例5]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_29Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ m である真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ m である不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4 5ょう度は 1.2.3 であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0042]

[実施例6]

混合装置に、粘度15mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{15}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 40 μ mである真球状ア

ルミナ粉末57重量部、平均粒径が $2.2 \mu m$ である不定形状アルミナ粉末38重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が82.8容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は125であり、熱伝導率は6.0 W/m·Kであった。

[0043]

[実施例7]

混合装置に、粘度85mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{88}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ mである真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ mである不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4 5 1/4

[0044]

[実施例8]

混合装置に、粘度22mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₂₃Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ mである真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ mである不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4 5 1/4

[0045]

[実施例9]

混合装置に、粘度49mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ mである真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ mである不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%であ

る熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4ちょう度は119であり、熱伝導率は6.0 W/m·Kであった。

[0046]

[実施例10]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_29Si(0CH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル3.39重量部、粘度24mPa·sである、式:

H(CH₃)₂Si0[(CH₃)₂Si0]₂₅Si(0CH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 1.56 重量部、平均粒径が 10μ mである球状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82 . 8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4 ちょう度は 123 であり、熱伝導率は 5.5 W/m·Kであった。

[0047]

[実施例11]

[0048]

[実施例12]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_29Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 4.2 重量部、粘度が 1.5 mPa·sである分子鎖両末端 ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサン共重合体(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.13 重量%) 0.75 重量部、平均粒径が 1.0 μ mである球状アルミナ粉末 9.5 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%である熱伝導性シ

リコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は128であり、熱伝導率は6.0 W/m·Kであった。

[0049]

[実施例13]

実施例 12 で調製した熱伝導性シリコーングリースに白金含有量が 0.5 重量%である白金の 1,3 ージビニルテトラメチルジシロキサン錯体 0.05 重量部を室温で混合して熱伝導性シリコーン組成物を調製した。この組成物を 80 で 15 分間加熱することによりヒドロシリル化反応させて、熱伝導性シリコーングリースを作製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4 ちょう度は 6.0 1/4 であり、熱伝導率は 1.0 1/4 かった。

[0050]

[実施例14]

混合装置に、粘度85mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₈₈Si(0CH₃)₃

で表されるシリコーンオイル2.5重量部、粘度15mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{15}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 57 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 38 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/45 よう度は 144 であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0051]

「実施例15]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(0CH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル2.5重量部、粘度22mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₂₃Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、平均粒径が 40μ m である真球状アルミナ粉末 57 重量部、平均粒径が 2.2μ m である不定形状アルミナ粉末 38

重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が82.8容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は125であり、熱伝導率は6.0 W/m·Kであった。

[0052]

[実施例16]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、粘度 4 9 mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 57 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 38 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/45 よう度は 124 であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0053]

[実施例17]

混合装置により、粘度22mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{23}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル2.5重量部、粘度49mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 57 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 38 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/45ょう度は 121であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0054]

[実施例18]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 1.66 重量部、粘度 22 ma·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₂₃Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 1.66 重量部、粘度 49 mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(0CH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 1.66 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 57 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 38 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は 132 であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0055]

[実施例19]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₁₁₀Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル3.33重量部、粘度22mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₂₃Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 0.83 重量部、粘度 49 mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(0CH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 0.83 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 57 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 38 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は 121 であり、熱伝導率は 6.0 W/m·Kであった。

[0056]

[実施例20]

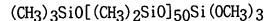
混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₁₁₀Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 0.83 重量部、粘度 22 ma·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₂₃Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル3.33重量部、粘度49mPa·sである、式:



で表されるシリコーンオイル0.83重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末57重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末38重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が82.8容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は125であり、熱伝導率は6.0W/m·Kであった。

[0057]

[実施例21]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₁₁₀Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 0.83 重量部、粘度 22 mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₂₃Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 0.83 重量部、粘度 49 mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{50}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル3.33重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末57重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末38重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が82.8容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は128であり、熱伝導率は6.0 W/m·Kであった。

[0058]

[実施例22]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2 5.0 重量部、平均粒径が 10μ mである球状アルミナ粉末 2 3 7.5 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末を同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、10 torr以下の減圧下、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8 2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は 115 であり、熱伝導率は 5.8 W/m·Kであった。



[実施例23]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_29Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2 5.0 重量部、平均粒径が 10μ mである球状アルミナ粉末 2 3 7.5 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末を同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、10 torr以下の減圧下、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8 2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は 162であり、熱伝導率は 4.8 W/m·Kであった。

[0060]

[実施例24]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₁₁₀Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 25.0 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 142.5 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末をそれぞれ同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、10 torr以下の減圧下、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は 95 であり、熱伝導率は 5.9 W/m·Kであった。

[0061]

「実施例25]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(\text{CH}_2\text{=CH}) \ (\text{CH}_3) \ _2 \text{SiO} [\ (\text{CH}_3) \ _2 \text{SiO}] \ _2 \text{9Si} \ (\text{OCH}_3) \ _3$

で表されるシリコーンオイル 25.0 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状 アルミナ粉末 142.5 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末をそれぞれ 同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、10 torr以下の減圧下、室

温で混合して、アルミナ粉末の含有量が82.8容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は151であり、熱伝導率は5.8 W/m·Kであった。

[0062]

[実施例26]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₁₁₀Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル12.5重量部、混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_{29}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 12.5 重量部、平均粒径が 10μ mである球状アルミナ粉末 237.5 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末を同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、10 torr以下の減圧下、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は 128 であり、熱伝導率は 5.1 W/m·Kであった。

[0063]

[実施例27]

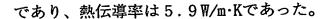
混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

(CH₃)₃Si0[(CH₃)₂Si0]₁₁₀Si(OCH₃)₃

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、混合装置に、粘度 2.4 mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2Si0[(CH_3)_2Si0]_29Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2.5 重量部、平均粒径が 40μ mである真球状アルミナ粉末 142.5 重量部、平均粒径が 2.2μ mである不定形状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末をそれぞれ同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、10 torr以下の減圧下、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 82.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は 143



[0064]

[実施例28]

混合装置に、粘度24mPa·sである、式:

 $(CH_2=CH) (CH_3)_2SiO[(CH_3)_2SiO]_29Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 2 1.0 重量部、粘度が 1 5 mPa·sである分子鎖両末端ジメチルハイドロジェンシロキシ基封鎖ジメチルシロキサン・メチルハイドロジェンシロキサン共重合体(ケイ素原子結合水素原子の含有量=0.13 重量%)3.75 重量部、平均粒径が 1 0 μ mである球状アルミナ粉末 2 3 7.5 重量部を投入し、室温で混合した後、さらに同じアルミナ粉末を同量投入し、室温で混合した。次に、この混合物を、1 0 torr以下の減圧下、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8 2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は 1 5 7 であり、熱伝導率は5.3 $\mathbb{W}/m\cdot K$ であった。

[0065]

[実施例29]

実施例 28 で調製した熱伝導性シリコーングリースに白金含有量が 0.5 重量%である白金の 1,3 ージビニルテトラメチルジシロキサン錯体 0.25 重量部を室温で混合して熱伝導性シリコーン組成物を調製した。この組成物を 80 \mathbb{C} で 15 分間加熱することによりヒドロシリル化反応させて、熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの 1/4 ちょう度は 5.3 1/4 1

[0066]

「比較例1]

混合装置に、メチルトリメトキシシラン 5.0 重量部、平均粒径が 10μ mである球状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合したが、均一な熱伝導性シリコーングリースを調製することはできなかった。

[0067]

「比較例2]

混合装置に、粘度2.5mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_3Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 5.0 重量部、平均粒径が $10 \mu m$ である球状アルミナ粉末 95 重量部を投入し、室温で混合したが、均一な熱伝導性シリコーングリースを調製することはできなかった。

[0068]

「比較例3]

混合装置に、デシルトリメトキシシラン 5.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ mである真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ mである不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2 . 8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/45ょう度は 5.0 であった。

[0069]

「比較例4]

混合装置に、粘度125mPa·sである、式:

 $(CH_3)_3Si0[(CH_3)_2Si0]_{110}Si(OCH_3)_3$

で表されるシリコーンオイル 1.0 重量部、粘度が 1.0 6 mPa·sである分子鎖両末端トリメチルシロキシ基封鎖ジメチルポリシロキサン 4.0 重量部、平均粒径が 4.0 μ mである真球状アルミナ粉末 5.7 重量部、平均粒径が 2.2 μ mである不定形状アルミナ粉末 3.8 重量部を投入し、室温で混合して、アルミナ粉末の含有量が 8.2.8 容積%である熱伝導性シリコーングリースを調製した。この熱伝導性シリコーングリースの1/4ちょう度は 8.9 であった。

[0070]

【発明の効果】

本発明の熱伝導性シリコーン組成物は、高熱伝導性のシリコーン組成物を得る ために熱伝導性充填剤を多量に含有しても、取扱作業性が良好であるという特徴 がある。 【書類名】

要約書

【要約】

【課題】 高熱伝導性のシリコーン組成物を得るために熱伝導性充填剤を多量に 含有しても、取扱作業性が良好である熱伝導性シリコーン組成物を提供する。

【解決手段】 (A)シリコーンオイルを主剤とし、(B)熱伝導性充填剤を含有する熱伝導性シリコーン組成物であって、前記(A)成分が分子中にケイ素原子に結合したアルコキシ基、アルコキシアルコキシ基、アルケノキシ基、またはアシロキシ基を有し、前記(B)成分が前記(A)成分により表面処理されていることを特徴とする熱伝導性シリコーン組成物。

【選択図】

なし

ページ: 1/E

認定 · 付加情報

特許出願の番号

特願2002-325895

受付番号

50201693704

書類名

特許願

担当官

第六担当上席

0095

作成日

平成14年11月11日

<認定情報・付加情報>

【提出日】

平成14年11月 8日

特願2002-325895

出願人履歴情報

識別番号

[000110077]

 変更年月日 [変更理由] 1990年 8月23日

住 所 氏 名 新規登録

東京都中央区日本橋室町2丁目3番16号東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社

2. 変更年月日 [変更理由]

1996年10月14日

住所変更

住 所 名

東京都千代田区丸の内一丁目1番3号

東レ・ダウコーニング・シリコーン株式会社

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.